



QUICKY
LEARN

অধ্যায় ০৬

চাপ (Pressure)

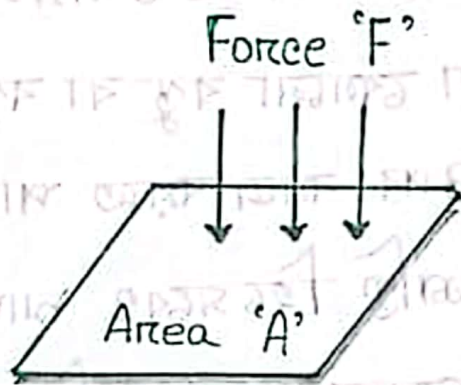
চাপ হলো - একক ক্ষেত্রফলে কোনো বস্তু তলের ওপর লম্বভাবে প্রযুক্ত অসমভাবে বিতালিত বল। এক কথায়, চাপ হল একক ক্ষেত্রফলে, একটি বস্তু দৃষ্টিতে অসমভাবে প্রযুক্ত বল।

এখানে,

বল = F

ক্ষেত্রফল = A

$$\text{চাপ, } P = \frac{F}{A}$$



⇒ ক্ষেত্রফল যত কম হয়, চাপ P তত বেশি হয় এবং বল F বেশি হলে চাপ P এর মান বাড়ে।

$$\Rightarrow \text{চাপের সীমা, } [P] = \frac{F}{A} = \frac{MLT^{-2}}{L^2} = ML^{-1}T^{-2}$$

$$\begin{aligned} \Rightarrow \text{চাপের একক, } P &= \frac{F}{A} \\ &= \frac{\text{বল}}{\text{ক্ষেত্রফল}} \\ &= \frac{N}{m^2} \end{aligned}$$

$$= Nm^{-2}$$

$$= (Pa) \text{ প্যাসকেল।}$$

চাপের একক

- ☐ চাপের এসআই-একক হলো প্যাসকেল। এটি প্রতি বর্গমিটারে নির্ভরতার সমান (নিউটন/মিটার², বা কোর্ডে.মিটার⁻² সেকেন্ড⁻²)
- ☐ চাপের অন্যান্য একক যেমন প্রতি বর্গ ইঞ্চিতে পার্ট (পার্ট/বর্গ ইঞ্চি²) এবং বার ও ব্যবহার করা হয়।
- * সিডিএস পদ্ধতিতে চাপের একক বার (বা), এটি ১ ডাইন.সেমিটার⁻² বা ০.১ প্যাসকেলের সমান।
- * চাপের সূচ্যে থাকা কোনো বস্তু বা বস্তুগোষ্ঠী তার পারিপার্শ্বিকের ওপর কাজ করতে পারে, চাপকে একক আয়তনে স্ফীতিক্রম হিমেবেও চাপা যায়। তাই - এটি স্ফীতির ঘনত্বের সাথে সম্পর্কিত এবং প্রতি ঘনমিটারে জুল এই এককে প্রকাশ করা যেতে পারে (জুল/মিটার³, যা প্যাসকেলের সমান।
- গাণিতিকভাবে:-

$$P = \frac{F}{A} = \frac{F \times \text{distance}}{A \times \text{distance}} = \frac{\text{Work}}{\text{Volume}} = \frac{\text{energy}}{\text{Volume}}$$

ঘনত্ব (Density)

☐ কোনো বস্তু যে আয়তন দ্বারা পরিমিত থাকে এবং আয়তন বহন করে।

☐ কোনো বস্তুর একক আয়তনের ভরকে তার উপাদানের ঘনত্ব বলে।

☐ ঘনত্ব বস্তু উপাদানের ও তাপমাত্রার উপর নির্ভরশীল।

☐ ঘনত্ব = ρ , ভর = m , আয়তন = V হলে,

$$\rho = \frac{m}{V}$$

☐ ঘনত্বকে গ্রীক অক্ষর রো (ρ) দ্বারা প্রকাশ করা হয়। কোনো কোনো অক্ষর ল্যাটিন অক্ষর D দ্বারাও প্রকাশ করা হয়।

☐ একক আয়তনে বস্তুর ওজনকে তার ওজন-ঘনত্ব বলে।

☐ ঘনত্বের মাত্রা, $[\rho] = \frac{M}{L^3} = ML^{-3}$

☐ ঘনত্বের একক $\rightarrow \rho = \frac{m}{V} = \frac{\text{ভর}}{\text{আয়তন}}$
 $= \frac{\text{kg}}{\text{m}^3}$
 $= \text{kg m}^{-3}$

$$\Rightarrow 1 \text{ kg m}^{-3} = \frac{1 \text{ kg}}{1 \text{ m}^3} = \frac{1000 \text{ g}}{1000000 \text{ cm}^3} = 10^{-3} \text{ g cc}^{-1} / 10^{-3} \text{ g cm}^{-3}$$

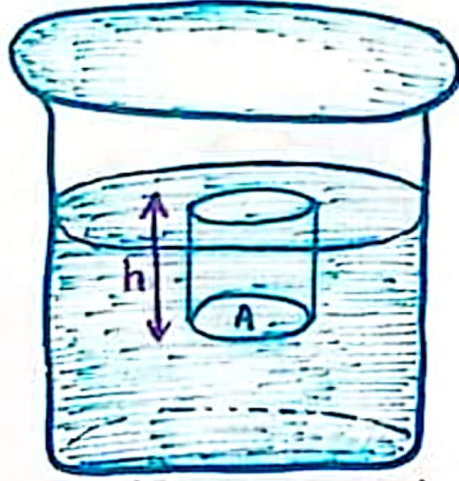
কয়েকটি পদার্থ এবং তাদের ঘনত্ব

পদার্থ	ঘনত্ব (kgm^{-3})	পদার্থ	ঘনত্ব (kgm^{-3})
বায়ু	1.29	পানি (4°C)	1000
করক	250	লোহা	7800
গ্লিসারিন	1260	রূপা	10,500
বরফ	920	সোনা	19,300

দৈনন্দিন জীবনে ঘনত্বের ব্যবহার

- হাইড্রোজেনের ঘনত্ব বায়ুর ঘনত্ব থেকে কম হওয়ায় বেলুনে হাইড্রোজেন গ্যাস তরে সহজে উপরের দিকে ওড়ানো হয়।
- স্বচ্ছতা বোঝে ব্যবহৃত আলুমিনিয়াম এর ঘনত্ব $1.5 \times 10^3 \text{ kgm}^{-3}$ থেকে $1.3 \times 10^3 \text{ kgm}^{-3}$ । হাইড্রোমিটার দিয়ে স্বাধীন স্বাধীন ঘনত্ব স্কেলে দেখা হয়। ঘনত্ব বেশি হলে বোম্ব নষ্ট হয়ে যেতে পারে।
- ডিমের ঘনত্ব পানির ঘনত্ব থেকে কম হলে ডিমটি পচা এবং হাট পানিতে ডুবে থাকবে।

তরলের তেতরে চাপ



তরলের ঈচ্ছতার জন্য নিচের পৃষ্ঠে চাপ সৃষ্টি হয়।

তরল পদার্থের তেতরে - কোনো বিন্দুতে চাপ বলতে ঠিক-এ বিন্দুর চারিদিকে প্রতি-একক ক্ষেত্রফলের উপর লম্বভাবে অনুভূত বলকে বুঝায়। চিত্রে, একটি পাত্রে কিছু পরিমাণ তরল আছে।

বক্সা যাক, পাত্রের ভূমির ক্ষেত্রফল = A

তরলের ঘনত্ব = ρ

তরলের গভীরতা = h

অভিকর্ষজ ত্বরণ = g

আমরা জানি, বল, $F = mg$

$$= \rho V g \quad [\because m = \rho V]$$

$$= \rho \times A \times h \times g \quad [\because V = Ah]$$

কাজেই চাপ, $p = \frac{F}{A} = Ah\rho g$

$$= \frac{Ah\rho g}{A}$$

$$\therefore p = h\rho g$$

[অর্থাৎ স্থির তরলের অভ্যন্তরে কোনো বিন্দুতে চাপের বিন্দুর গভীরতা ও ঘনত্বের সমানুপাতিক]

তরলের ভেতরে চাপ

☐ পানির নিচে প্রতি 10m গভীরতায় 1atm চাপ বৃদ্ধি পায়।

10m গভীরতায় চাপ বৃদ্ধি পায় 1atm

1 m " " " $\frac{1}{10}$ atm

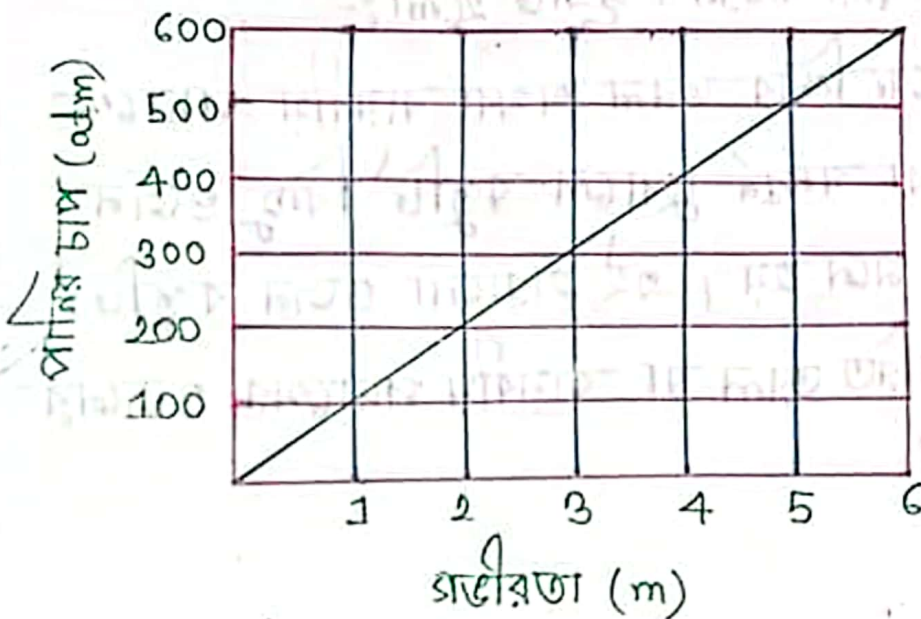
1000 m " " " $\frac{1000}{10} = 100$ atm

2000 m " " " $\frac{2000}{10} = 200$ atm

3000 m " " " $\frac{3000}{10} = 300$ atm

4000 m " " " $\frac{4000}{10} = 400$ atm

5000 m " " " $\frac{5000}{10} = 500$ atm



পানির গভীরতার সাথে সাথে পানির চাপ বেড়ে যায়।

আর্কিমিডিসের সমস্যা কে কিছু ব্যাখ্যা

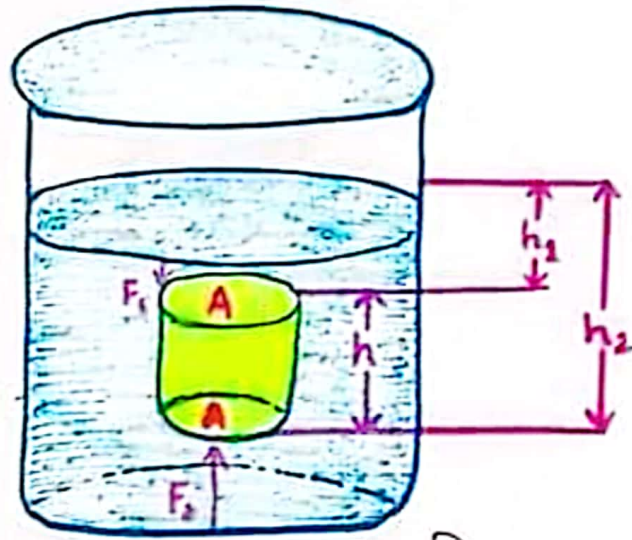
- ✚ আর্কিমিডিস বা সিরাকুসের - আর্কিমিডিস একজন গ্রিক গণিতবিদ, পদার্থবিজ্ঞানী, প্রকৌশলী, জ্যোতির্বিদ ও দার্শনিক
- ✚ আর্কিমিডিস ২০২ অমর্তদূর্বাদে - ২য় দিউনিক যুদ্ধের সময় নিহত হন।
- ✚ আর্কিমিডিসকে ক্ল্যাসিক্যাল যুগের অন্যতম সেরা বিজ্ঞানী হিসেবে বিবেচনা করা হয়।

আর্কিমিডিসের সূত্র

- ০ অমর্তদূর্ব তৃতীয় জাতাব্দে গ্রিক দার্শনিক আর্কিমিডিস এ সূত্র আবিষ্কার করেন। সূত্রটি হলো:-
“কোনো বস্তুকে দ্রব তরল অথবা বায়বীয় পদার্থে ভাস্কর্য বা সম্পূর্ণ ডুবালে বস্তুটি কিছু ওজন হারায় বলে মনে হয়। এই হারানো ওজন বস্তুটির দ্বারা অপসারিত তরল বা বায়বীয় পদার্থের ওজনের সমান।”

প্লবতা (Buoyancy)

☐ তরল বা বায়বীয় পদার্থে আংশিক বা সম্পূর্ণভাবে নিমজ্জিত কোনো বস্তুর উপর তরল বা বায়বীয় পদার্থ লম্বভাবে যে উর্ধ্বমুখী বল প্রয়োগ করে তাকে প্লবতা বলে। প্লবতার মান বস্তুর নিমজ্জিত-অংশে ব্যর্থক অপসারিত তরল বা বায়বীয় পদার্থের ওজনের সমান।



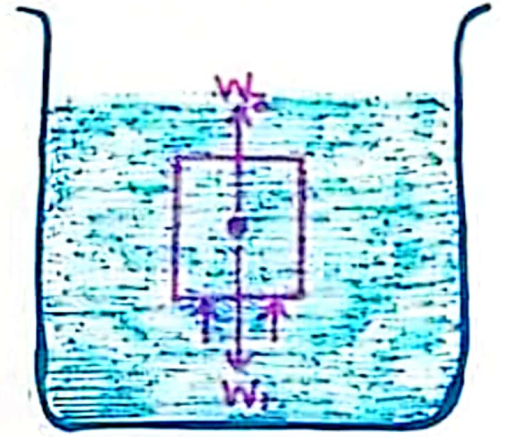
সিলিন্ডারের প্রস্থচ্ছেদের ক্ষেত্রফল A এবং উচ্চতা h । তরলের স্পৃষ্ট তল হতে সিলিন্ডারের উপরের এবং নিচের পৃষ্ঠের গভীরতা h_1 ও h_2 । সিলিন্ডারের উপরের পৃষ্ঠে নিচের দিকে যে পরিমাণ চাপ কাজ করে তার পরিমাণ $P_1 = h_1 \rho g$ । সিলিন্ডারের নিচের পৃষ্ঠে ওপরের দিকে যে পরিমাণ চাপ কাজ করে তার পরিমাণ $P_2 = h_2 \rho g$ ।
 নিম্নমুখী বল, $F_1 = AP_1 = Ah_1 \rho g$
 উর্ধ্বমুখী বল, $F_2 = AP_2 = Ah_2 \rho g$
 $\therefore$ প্লবতা $= F_2 - F_1 = Ah_2 \rho g - Ah_1 \rho g = A \rho g (h_2 - h_1) = A h \rho g = V \rho g$
 [বস্তু ব্যর্থক অপসারিত-প্রবাহীর ওজন]

বস্তুর ডাঙন ও নিমজ্জন

□ স্থির তরলে কোনো বস্তুকে ছেড়ে
দিলে বস্তুটির উপর একই অঙ্কে
দুটি বল ক্রিয়া করে -

① বস্তুর ওজন W_1 মোতা নিজের দিকে
ক্রিয়া করে।

② নিমজ্জিত বস্তুর উপর তরলের প্লবতা
 W_2 উল্লম্বভাবে ওপরের দিকে ক্রিয়া করে।



(ক) যদি $W_1 > W_2$ হয়, অর্থাৎ যদি বস্তুর ওজন তরলের প্লবতার চেয়ে বেশি হয়, তাহলে বস্তু তরলে ডুবে যাবে। এক্ষেত্রে বস্তুর ওজন বস্তু ব্যতীত অপসারিত তরলের ওজন অপেক্ষা বেশি।

(খ) যদি $W_1 = W_2$ হয়, অর্থাৎ বস্তুর ওজন তরলের প্লবতার সমান হয় তাহলে বস্তুটি তরলে নিমজ্জিত অবস্থায় ভাসবে। এক্ষেত্রে বস্তুর ওজন বস্তু ব্যতীত অপসারিত তরলের ওজনের সমান।

(গ) যদি $W_1 < W_2$ হয়, অর্থাৎ যদি বস্তুর ওজন তরলের প্লবতা চেয়ে কম হয় তাহলে বস্তুটি তরলে আংশিক নিমজ্জিত অবস্থায় ভাসবে। এক্ষেত্রে বস্তুর ওজন বস্তু ব্যতীত অপসারিত তরলের ওজনের চেয়ে কম।

প্রবাহীর চাপ

☐ যে পদার্থ প্রবাহিত হয় বা হতে পারে তাকে প্রবাহী বলে।
তরল ও বায়বীয় এ দুই ক্ষেত্রের পদার্থ পরিবাহীর অন্তর্ভুক্ত।

☐ কোন তলে সিমার অক্ষমায় থেকে প্রবাহী তার প্রতি-
একক ক্ষেত্রফলে লম্বুগোণে যে বল প্রয়োগ করে তার
সমানকে প্রবাহীর চাপ বলে। যদি একটি তলের ক্ষেত্রফল
A এবং প্রবাহী দ্বারা প্রযুক্ত বল F হয় তবে চাপ হবে,

$$P = \frac{F}{A}$$

বাংলাদেশে নৌপথে দুর্ঘটনার কারন

মতন নৌমান তৈরি করা হয় তখন- এমনভাবে তৈরি করা
হয় যাতে এর দ্বারা অপসারিত জলের ওজন এর ওজনের
সমান হয়। নৌমানে বারন ক্ষমতার বোঝা মাত্রী টিটনে
এবং অর্জিপূর্ণ লোকসার কারনে ডেরবেল্ড পরিচালিত হয়ে
দুর্ঘটনা ঘটায়।

ব্লেইড প্যাসকেল সম্পর্কে কিছু কথা

❑ ব্লেইড প্যাসকেল ছিলেন একজন ফরাসি গণিতজ্ঞ, পদার্থবিদ, উদ্ভাবক, লেখক এবং দার্শনিক।

❑ ব্লেইড প্যাসকেল তাঁর ৩৯তম জন্মদিনের পরের সন্ধ্যায় স্বত্ব্যবসন করেন।

তাঁর আবিষ্কার সমূহ:

- (i) ক্যালকুলেটর।
- (ii) প্যাসকেলের ওয়াজার।
- (iii) প্যাসকেলের ত্রিভুজ।
- (iv) প্যাসকেলের তত্ত্ব।
- (v) প্যাসকেলের সূত্র।

প্যাসকেলের সূত্র

প্যাসকেলের সূত্র:— আবদ্ধ পাণ্ডে তরল বা বায়বীয় পদার্থের কোনো অংশের উপর বাইরে থেকে চাপ প্রয়োগ করলে সেই চাপ কিছু স্রোত না করে তরল বা বায়বীয় পদার্থের সবদিকে সমানভাবে সঞ্চালিত হয় এবং তরল বা বায়বীয় পদার্থের অংশের পাণ্ডে সমান লব্ধভাবে প্রিয়া করে।

বলবৃদ্ধি করণ নীতিঃ-

The diagram illustrates a hydraulic press system. It consists of two connected cylinders filled with a fluid. The left cylinder has a smaller cross-sectional area, labeled (A_1) (সমান্তরাল ক্ষেত্রফল), and a downward force F_1 is applied to its piston. The right cylinder has a larger cross-sectional area, labeled (A_2) (সমান্তরাল ক্ষেত্রফল), and an upward force F_2 is applied to its piston. The fluid pressure is labeled P in both cylinders, with a horizontal arrow labeled P at the bottom indicating the pressure transmission.

অন্য " " = A_2

$$\therefore \frac{F_2}{F_1} = \frac{d_2^2}{d_1^2}$$

संस्कृत, यत्तु अत्रिणि नृप

বায়ুমণ্ডলীয় চাপ

বায়ুমণ্ডল তার ওজনের জন্য ভূপৃষ্ঠে প্রতি একক ক্ষেত্রফলে লম্বভাবে যে পরিমাণ বল প্রয়োগ করে তাকে ঐ স্থানের বায়ুমণ্ডলীয় চাপ বলে।

① আদর্শ অবস্থায় বায়ুমণ্ডলের চাপ ১০১৩.২৫ মিলিবার বা, ৭৬০ পারদ মিমি বা, ১০.১২ পারদ ইঞ্চি বা - ১০১.৩২৫ পার্কে/ইঞ্চি^২।

△ সমুদ্রতল থেকে কয় উচ্চতায়, প্রতি - ১০০ মিটার উচ্চতা বৃদ্ধি জন্য প্রায় ১.২ কিলোপ্যাসকেল চাপ হ্রাস পায়।

ট্রপোস্ফিয়ারের সর্বোচ্চ অধিক উচ্চতার জন্য নিম্নলিখিত সমীকরণটি (বারোমিট্রিক সূত্র) উচ্চতা h ও বায়ুমণ্ডলীয় চাপ P এর সর্বোচ্চ সম্পর্ক স্থাপন করা হলো:-

$$P = P_0 \cdot \left(1 - \frac{L \cdot h}{T_0}\right)^{\frac{g \cdot M}{R_0 \cdot L}}$$

$$= P_0 \cdot \left(1 - \frac{g \cdot h}{C_p \cdot T_0}\right)^{\frac{C_p \cdot M}{R_0}} \approx P_0 \cdot e^{\dots}$$

এখানে,

ব্রিঙ্কের মান নিচের তালিকায় দেওয়া হলো:-

ব্রিঙ্কা	বিবরণ	মান
P_0	সমুদ্রপৃষ্ঠের - প্রমান বায়ুমণ্ডলীয় চাপ	১০১৩২৫ প্যাস্কেল
L	তাপমাত্রা পরিবর্তনের হার = কৃষ্ণ বায়ুর জন্য g/c_p	~ 0.00১৭৬ কেনলডিন/সি
C_p	স্মির চাপ আদেঙ্গিক তাপ	১০০৪.৬৮৫০৬ জুল/(কেজি কেনলডি)
R_0	গ্যাস ব্রিঙ্কা	৮.৩১৪৪৬২৬০৮ জুল/(মোল কেনলডি)
M	কৃষ্ণ-বায়ুর আনবিক ভর	০.০২৮৯৬৬১৬৮ কেজি/মোল
g	পৃথিবীর স্রাকর্মণীয় ত্রবন	৯.৮০৬৬৫ মি/সে ^২
T_0	সমুদ্র পৃষ্ঠের সমান তাপমাত্রা	২৮৮.১৫ কেনলডিন

টরিয়েলির পরীক্ষা

- ✚ ইতালীয় বিজ্ঞানী-ইডোনজেলিন্তা টরিয়েলি (১৮০৮-১৮৪৭);
১৮৪৩ সালে পিসাতে আবিষ্কার করেন। তার পরীক্ষার-
ফলাফল প্রমাণ করার ক্ষেত্রে ডায়াম্যান্টের টেস্টিং বায়ুমণ্ডলীয়-
চাপ থেকে আসে।
- ✚ টরিয়েলির পরীক্ষা এবং বায়ুমণ্ডলীয় চাপের পরিমাপ:
টরিয়েলি পারদস্তম্ভ ব্যবহার করে বায়ুমণ্ডলীয় চাপ পরিমাপ
করে। তিনি দেখেন যে, বায়ুমণ্ডলীয় চাপ ৭৬০mm পারদ
স্তম্ভকে বঁকে রাখতে পারে।
- ✚ বাচেনলে যে পারদস্তম্ভ দাড়িয়ে থাকে- তাঁর উপর নলের-
বন্ধ প্রান্তে পর্মান্ত স্ফায়ন সূচক। এই স্ফায়নকে টরিয়েলির-
সূচক স্ফায়ন বলে।
- ✚ বায়ুর চাপ পরিমাপ করার ক্ষেত্রে ব্যারোমিটার
বলে।

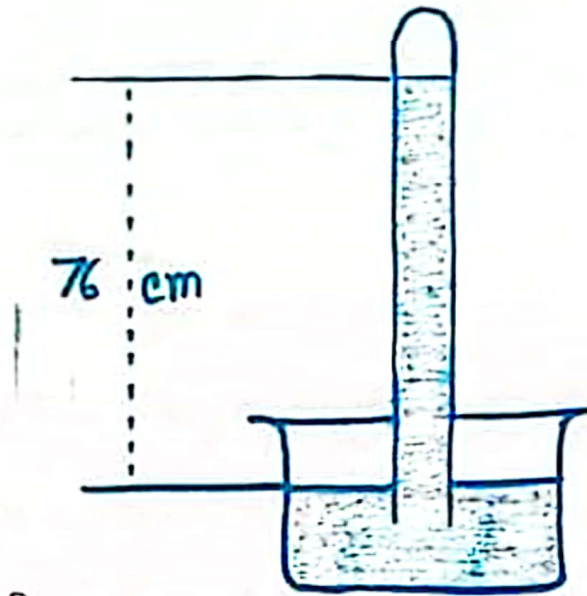
বায়ুমন্ডলীয় চাপের পরিবর্তন ও আবহাওয়া

ব্যারোমিটারের পারদস্তম্ভের উচ্চতা ধীরে ধীরে বামতে থাকলে বোঝা যাবে বায়ুতে জলীয় বাষ্পের পরিমাণ ধীরে ধীরে বাড়ছে। কারণ জলীয় বাষ্প বায়ুর চেয়ে হালকা। হঠাৎ যদি পারদস্তম্ভের উচ্চতা অধিক বয়ে যায় তবে বুঝতে হবে চারিদিকে বায়ুমন্ডলের চাপ অস্বাভাবিক গেড়ে এবং ঐ স্থানে নিম্নচাপের সৃষ্টি হয়েছে। পার্শ্ববর্তী উচ্চচাপের স্থান থেকে বায়ু প্রবল বেগে ঐ নিম্নচাপে অকুলে দূর্তে আসবে। সুতরাং ঝড়ের বহুদাবনা ত্যাগে।

ব্যারোমিটারে পারদস্তম্ভের উচ্চতা ধীরে ধীরে বাড়লে বুঝতে হবে বায়ুমন্ডল থেকে জলীয় বাষ্প অপসারিত হচ্ছে এবং শুষ্ক বাতাস সেই স্থান অধিকার করছে। সুতরাং আবহাওয়া শুষ্ক ও পরিষ্কার থাকবে।

এভাবে বায়ুর চাপের পরিবর্তন ব্যারোমিটার দ্বারা নির্ণয় করে আবহাওয়ার পূর্বাভাস দেওয়া যায়।

টরিসেলির পরীক্ষা -



এক মিটার লম্বা, একমুখ ভোলা এবং সুস্থ বয়স্ক - পুরু কাচের নল নিত। নলটি বিষুদ্ধ পারদ দ্বারা পূর্ণ করে কাচের ভোলা মুখ আঙুল দিয়ে আটকিয়ে উল্টো করে একটি পারদপূর্ণ পাত্রে রাখা হবে। এবার আঙুল সরিয়ে নলটি বোঁদা করে রাখলে দেখা যাবে - পারদ কিছুদূর নেমে এসে স্থির হয়ে দাঁড়িয়ে আছে। বায়ুমণ্ডলীয় চাপের জন্য একটা হচ্ছে। পারদ - পারদের উপর বায়ুমণ্ডলীয় চাপ দিচ্ছে। এই চাপ পারদে ঝেঁপে দিয়ে গিয়ে উপরলুপী ক্রিয়া সৃষ্টি করে এত পারদ শুকুকে বঁচে রাখে। সুতরাং বায়ুমণ্ডলীয় চাপ = নলের পারদস্তম্ভের চাপ অর্থাৎ বায়ুমণ্ডলের চাপ ৭৬ সেন্টিমিটার পারদস্তম্ভকে বঁচে রাখে। বাচেনলে পারদস্তম্ভের উপর শূন্য স্থান আছে। এখানে সামান্য পারদ বাসব থাকে।

(স্থিতিস্থাপকতা)

- ☐ বল প্রয়োগের কারণে বিকৃত হয়ে যাওয়া কোন বস্তুর বল সরিয়ে নেওয়ার পর আদি অবস্থায় ফিরে যেতে পারার সক্ষমতা তথা স্বীকৃতি স্থিতিস্থাপকতা (Elasticity) বলে।
- ☐ যে সকল বস্তুর বস্তুর প্রসার গুণ আছে তাদেরকে স্থিতিস্থাপক (Elastic) বলে।
- ☐ যেকোনো যে পরিমাণ বল প্রয়োগ করলে বস্তু প্রত্যাহিত্য তার আদি অবস্থায় ফিরে যেতে পারে, তাকে স্থিতিস্থাপকতার সীমা বলে।
- ☐ স্থিতিস্থাপক সীমার মধ্যে কোনো বস্তুর পীড়ন এবং বিকৃতির অনুপাত একটি ধ্রুব সংখ্যা। এই ধ্রুব সংখ্যাকে বস্তুর উপাদানের স্থিতিস্থাপক গুণাঙ্ক বলে।
∴ স্থিতিস্থাপক গুণাঙ্ক, $E = \text{পীড়ন} / \text{বিকৃতি}$
- ☐ পীড়ন ও বিকৃতি স্কেলার রাশি বলে স্থিতিস্থাপক গুণাঙ্ক একটি স্কেলার রাশি।

স্থিতিস্থাপক গুণাঙ্ক এর মাত্রা

আমরা জানি,

বিকৃতির কোনো মাত্রা নেই। সুতরাং স্থিতিস্থাপক

গুণাঙ্কের মাত্রা হবে পীড়নের মাত্রা অর্থাৎ বল / ক্ষেত্রফল
এর মাত্রা।

$$\text{অতএব } [E] = ML^{-1}T^{-2}$$

স্থিতিস্থাপক গুণাঙ্কের একক

যেহেতু বিকৃতির কোনো একক নেই, সুতরাং স্থিতিস্থাপক

গুণাঙ্কের একক হবে পীড়নের একক অর্থাৎ বল /

ক্ষেত্রফল, এর একক। অর্থাৎ আর্চ পদ্ধতিতে

স্থিতিস্থাপক গুণাঙ্কের একক N/m^2 বা Pa ।

(বিকৃতি)

☐ বাইরে থেকে বস প্রয়োগে- স্মার্টেনে কোনো বস্তু একক-সময়ের মে পরিবর্তন বা রূপবিকৃতি ঘটে, তাকে **বিকৃতি** বলা হয়।

☐ পদার্থের আন্তঃআনবিক-কাক্তি মত বদল হয়, তার বিকৃতি উৎ-বোদ্ধ হয়। বিকৃতি একটি **স্কেলার** রাশি।

(বিকৃতির প্রকারভেদ)

☐ বিকৃতি তিন ধরনের। মত্বাঃ-

(i) দৈর্ঘ্য বিকৃতিঃ কোনো বস্তু উপর-বাইরে থেকে বস প্রয়োগ এর ফলে যদি এর দৈর্ঘ্যের পরিবর্তন হয়, তাহলে তাকে দৈর্ঘ্য বিকৃতি বনে।

(ii) আয়তন বিকৃতিঃ- বাইরে থেকে বস প্রয়োগ এর ফলে যদি কোনো বস্তু আকারের পরিবর্তন না হয়ে আয়তনের পরিবর্তন হয়, তাহলে তাকে আয়তন বিকৃতি বনে।

(iii) মোচর বিকৃতিঃ- একক দূরত্বে অবস্থিত দুই তলের সন্নিবিষ্ট আদৌলিক স্বরূপে মোচর বিকৃতি বনে।

পীড়ন-

☐ বস্তুর প্রতি একক ক্ষেত্রফল বরাবর লম্বভাবে সূক্ষ্ম বাধা দানকারী বলের মানকে পীড়ন বলে।

⇒ আন্তর্জাতিক পদ্ধতিতে পীড়নের একক প্যাসকেল (Pa)।
পীড়নের মাত্রা হলো $ML^{-1}T^{-2}$

পীড়নের প্রকার ভেদ

পীড়ন তিন ধরনের। মতঃ

(i) চর্চ পীড়ন:- চৈদ্য বিকৃতি প্রতিরোধ করার জন্য-

বস্তুর একক ক্ষেত্রফল বরাবর বাধাদানকারী বলের সৃষ্টি হয় তাহলে চর্চ পীড়ন বলে।

(ii) আয়তন পীড়ন:- আয়তন বিকৃতি প্রতিরোধ করার জন্য-

বস্তুর একক ক্ষেত্রফল বরাবর লম্বভাবে বাধাদানকারী বলের সৃষ্টি হয় তাহলে আয়তন পীড়ন বলে।

(iii) ব্যবর্তন পীড়ন:- ব্যবর্তন বিকৃতি প্রতিরোধ করার জন্য-

বস্তুর একক ক্ষেত্রফল বরাবর বাধাদানকারী বলের সৃষ্টি হয়, তাহলে ব্যবর্তন পীড়ন বলে।

রবার্ট হুক সম্পর্কে কিছু কথা

☐ রবার্ট হুক (জন্ম: ২৮ জুলাই, ১৬৩৫; মৃত্যু: ৩৩ মার্চ, ১৭০৩)

একজন দার্শনিক, অম্পতি এবং বহুকায়িকবিদ। তিনি ফ্রাইন্ট চার্চ, অক্সফোর্ড এর প্রাক্তন ছাত্র ছিলেন।

(নকশা) রয়েল সোসাইটি অব ফিলজফিয়ার ন্যা ও তারই নকশা করা।

তার অঙ্কননাং:- ফেলো অব দ্য রয়েল সোসাইটি।

হুকের সূত্র

১৬৬০ সালে বিজ্ঞানী হুক পদার্থের স্থিতিস্থাপকতার -
সূত্র আবিষ্কার করেন যা হুকের সূত্র নামে পরিচিত।

হুকের সূত্রের বিবৃতি হলোঃ "As the extension, so is the force", মার অর্থ বাংলায়, স্থিতিস্থাপক - সীমার সীমার
বস্তুর পীড়ন এর বিকৃতির সমানুপাতিক।

গাণিতিক ভাবে, $\text{পীড়ন} = \text{ব্রুবক} \times \text{বিকৃতি}$
বা, $\text{পীড়ন} / \text{বিকৃতি} = \text{ব্রুবক}$

এই ব্রুবককে উপাদানের স্থিতিস্থাপক গুণাংক বলা হয়।

ইয়ং গুনাঙ্ক

□ স্থিতিস্থাপক সীমার মধ্যে কোনো বস্তুর পীড়ন এবং বিকৃতির অনুপাত একটি ধ্রুব রাশি। এই ধ্রুব রাশিটিকে ইয়ং এর গুনাঙ্ক বলে।

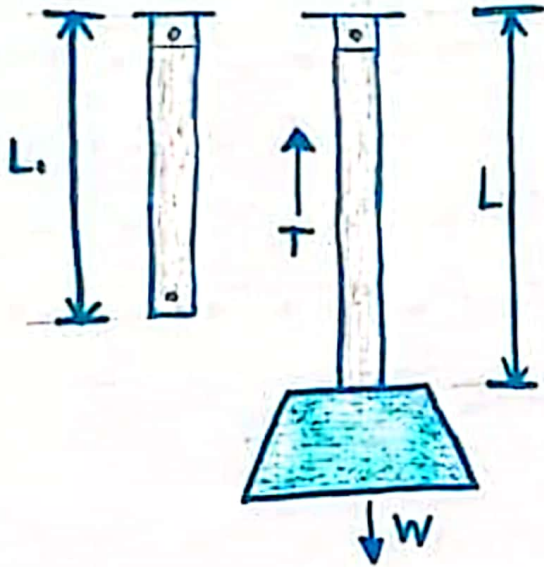
□ S.I. পদ্ধতিতে নির্দিষ্ট প্রতি বর্গ মিটার (প্যাসকেল) , তবে ব্যবহারিক ক্ষেত্রে একক হিসেবে মেগা প্যাসকেল এবং গিগা প্যাসকেল ব্যবহৃত হয়। CGS পদ্ধতিতে -
dyne / বর্গ cm

□ ইয়ং গুনাঙ্ক, $E = \text{পীড়ন} / \text{বিকৃতি} = \sigma / \epsilon$

ইয়ং গুনাঙ্কের আনুমানিক মানসমূহের তালিকা :-

বস্তুর নাম	ইয়ং গুনাঙ্ক (GPa)	বস্তুর নাম	ইয়ং গুনাঙ্ক (GPa)
রবার	0.0১ - 0.১	কাচ	৬৫ - ৭০
টেফলন	০.৫	তামা	১১০ - ১৩০
পলিথিন	০.২	হীরক	১০৫০ - ১২০০
নাইলন	৩ - ৭	বেটলিসাম	২৮৭
ওক কাঠ	১১	টার্গেটন	৪০০ - ৪২০
পাইন কাঠ	৮.১৫৩	পিভল	১০৬ - ১২৪

বিকৃতি



বল প্রয়োগ করলে পীড়ন সৃষ্টি হয় এবং দৈর্ঘ্যের বিকৃতি হয়।

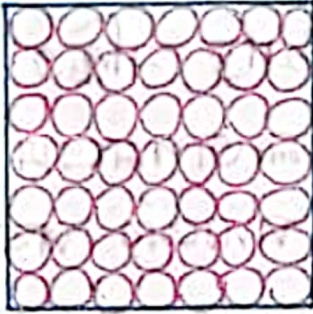
বরাবর, A প্রস্থচ্ছেদের একটা তারের দৈর্ঘ্য L_0 , এর সাথে W ওজনের একটা ভর ঝুলিয়ে দেওয়া হলো এই বলটি ঝুলানোর কারণে L_0 দৈর্ঘ্যটি বেড়ে হলো L । এই বর্ধিত দৈর্ঘ্য তারটির দ্বারা একটা পাল্টা বল তৈরি করেছে T (Tension)।
কাজেই পীড়ন হচ্ছে T/A এবং বিকৃতি হচ্ছে:-

$$\frac{L-L_0}{L_0} \text{ কাজেই } \frac{T}{A} \propto \frac{L-L_0}{L_0}$$

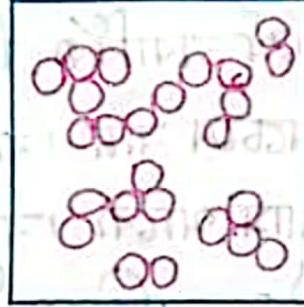
$$\text{কিংবা } \frac{T}{A} = \gamma \left(\frac{L-L_0}{L_0} \right)$$

এই ধ্রুবকের নাম ইয়াংস মডুলাস। γ এর একক হচ্ছে Nm^{-2} ।

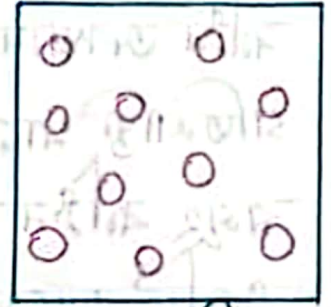
পদার্থের তিন অবস্থা



কঠিন



তরল



বায়বীয়

⇒ তাপ ও চাপের উপর নির্ভর করে পদার্থ তিনটি ভেদে-
দক্ষায় থাকতে পারে। তবে এক্ষেত্রে সহনীয় কক্ষ-তাপমাত্রা
এবং চাপকে প্রাধান্য দেওয়া হয়। পদার্থের আকার আয়তনের
উপর ভিত্তি করে পদার্থকে তিন ভাগে ভাগ করা হয়েছে।
মত্মা:-

(i) কঠিন পদার্থ:- লোহা, কাঁচ, কাচ ইত্যাদি।

(ii) তরল পদার্থ:- পানি, তেল ইত্যাদি।

(iii) বায়বীয় পদার্থ:- বাতাস, অক্সিজেন ইত্যাদি।

কাঠিন পদার্থ

কাঠিন পদার্থ বিকৃতি ও আয়তনের পরিবর্তন প্রতিরোধ করে। কাঠিন অবস্থায় পদার্থে স্ফটিকীয় সজ্জিত আণবিক এবং প্রাকসজ্জিত আণবিক বন্ধন রয়েছে। কঠিন বস্তুতে পদার্থের বীজ স্রষ্টা কাঠিন অবস্থায় থাকে। কাঠিন পদার্থের পরস্পরানুসূচী একটি আণবিক সজ্জিত আণবিক আকর্ষণ করে এবং নিয়মিত জ্যামিতিক ল্যাটিস গঠন করে।

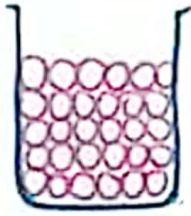
তরল পদার্থ

তরলের আয়তন আছে কিন্তু আকার নেই। এর অনুসূচী আন্তঃআণবিক আকর্ষণের বা বন্ধনের স্বাধীনতা পরস্পরের ব্যাহত থাকে। তরল এর যন্ত্র কাঠিনের চেয়ে কম, বায়বীয় এর চেয়ে বেশি।

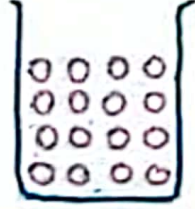
বায়বীয় পদার্থ

বায়বীয় বা গ্যাসের যন্ত্র বায়ু এবং পেশনমাত্রা উচ্চ। গ্যাসের সম্প্রসারণ ক্ষমতা খুবই বেশি। গ্যাসের ব্যপন ক্ষমতা অত্যধিক। কাঠিন এর তরলের তুলনায় গ্যাসের আণবিক আয়তন অনেক বেশি।

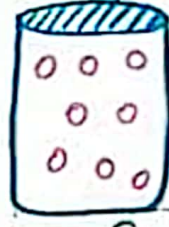
পদার্থের আনবিক-গতিতত্ত্ব



কঠিন



তরল



বায়বীয়

নিম্নে বর্ণিত স্বীকার্যগুলোর উপর- পদার্থের আনবিক গতিতত্ত্ব প্রতিষ্ঠিত:-

- i. যে কোনো পদার্থ তারংগ্য ক্ষুদ্র ক্ষুদ্র কণার সমন্বয়ে গঠিত।
- ii. অনুগ্রন্থো এত ক্ষুদ্র যে তাদেরকে- বিন্দুৰূপে বিবেচনা করা হয়।
- iii. পদার্থের কণাগুলো সর্বদা গতিচ্ছিন্ন।
- iv. গ্যাসের ক্ষেত্রে অনুগ্রন্থো বেশ দূরে দূরে থাকে।
এ জন্য তাদের মাঝে কোনো আকর্ষণ বা বিকর্ষণ বল কাজ করে না। তরলের ক্ষেত্রে অনুগ্রন্থো- কিছুটা দূরে দূরে থাকলেও তাদের মধ্যে আকর্ষণ বল কাজ করে এবং তরলকে পাতের আকার ধারণ করতে বাধ্য করে। কঠিন পদার্থের ক্ষেত্রে কণাগুলো ঘূর্ণ কাছাকাছি থাকে এবং তাদের মাঝে তীব্র আকর্ষণ বল কাজ করে এবং তাড়াতাড়ি নিজস্ব আকার ও আয়তনে থাকে।

পদার্থের প্লাজমা অবস্থা

* পদার্থের চতুর্থ অবস্থার নাম হলো প্লাজমা অবস্থা ।
এই প্লাজমা হলো অতি উচ্চ তাপমাত্রার আয়তনিক গ্যাস
প্লাজমার বড় উৎস হচ্ছে সূর্য । তাছাড়া অন্যান্য নক্ষত্রও
হলো প্লাজমার উৎস । প্রায় কয়েক হাজার ডিগ্রি-
সেলসিয়াস তাপমাত্রায় প্লাজমা অবস্থার উৎপত্তি হয় ।
গ্যাসের ন্যায় প্লাজমারও কোনো আকার ও আয়তন নেই,
কিন্তু ব্যারণ্যমান প্লাজমা টাট দিয়ে বাতাস পদার্থ
কাটা হয় । প্লাজমা বনাগুণে তড়িৎ আধান বহন করে
তাই প্লাজমা তড়িৎ পরিবাহী হিসেবে কাজ করে ।

